# PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

2003-300977

(43) Date of publication of application: 21.10.2003

(51)Int.Cl.

C07D473/06 A61K 31/522 A61P 1/02 A61P 1/04 A61P 1/14 A61P 3/04 A61P 3/10 A61P 13/08 A61P 19/02 A61P 29/00 A61P 31/18 A61P 35/04 A61P 37/00 A61P 37/06 A61P 41/00

A61P 43/00

(21)Application number: 2002-108377

(71)Applicant: SUMITOMO PHARMACEUT CO

LTD

(22) Date of filing:

10.04.2002

(72)Inventor: NAKAHIRA HIROYUKI

# (54) XANTHINE DERIVATIVE

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To obtain a compound with high DPP-IV inhibitory activity or improved safety, toxicity, etc.

SOLUTION: The xanthine derivative is represented by formula [ring E is a six-membered or sevenmembered hydrocarbon ring or a six-membered or seven-membered hetero ring or the like; R1 and R2 are each a hydrogen atom, an alkyl which may be substituted or the like; R3 is an aryl which may be substituted, an arylalkyl which may be substituted or the like; one or two R4s may exist and are each independently a hydrogen atom, an alkyl which may be substituted or the like], its prodrug or their

$$\mathbb{R}^{1}$$
 $\mathbb{R}^{1}$ 
 $\mathbb{R}^{2}$ 
 $\mathbb{R}^{3}$ 
 $\mathbb{R}^{4}$ 
 $\mathbb{R}^{4}$ 
 $\mathbb{R}^{4}$ 
 $\mathbb{R}^{4}$ 
 $\mathbb{R}^{4}$ 
 $\mathbb{R}^{4}$ 
 $\mathbb{R}^{4}$ 

pharmaceutically acceptable salts.

# LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

# (19)日本国特許庁(JP)

# (12) 公開特許公報(A)

(11)特許出顧公開番号 特開2003-300977 (P2003-300977A)

(43)公開日 平成15年10月21日(2003, 10.21)

(51) Int.Cl.7	識別記号	F I デーマコート*(参考)
C 0 7 D 473/06	3	C 0 7 D 473/06 4 C 0 8 6
A61K 31/52	22	A 6 1 K 31/522
A 6 1 P 1/02	2	A 6 1 P 1/02
1/04	Ĺ	1/04
1/14	<b>L</b>	1/14
	審査	請求 未請求 請求項の数18 OL (全 18 頁) 最終頁に続く
(21)出願番号	特顧2002-108377(P2002-10837	7) (71)出願人 000183370
		住友製薬株式会社
(22)出顧日	平成14年4月10日(2002.4.10)	大阪府大阪市中央区道修町2丁目2番8号
		(72) 発明者 中平 博之
		大阪市此花区春日出中3丁目1番98号 住
		友製業株式会社内
		(74)代理人 100121588
		弁理士 五十部 穣
		Fターム(参考) 40086 AA01 AA02 AA03 CB07 MA01
		MAO4 NA14 ZA66 ZA67 ZA68
		ZA70 ZA81 ZA96 ZA97 ZB02
		ZB08 ZB15 ZB21 ZB26 ZC20
		ZC35 ZC41 ZC55

# (54)【発明の名称】 キサンチン誘導体

# (57)【要約】

【課題】 DPP-IV阻害活性が高く、または安全性、 毒性等で改善された化合物の提供。

【解決手段】 下記式で表されるキサンチン誘導体、そのプロトラッグまたはそれらの薬学上許容される塩。

[式中、環Eは6員もしくは7員の炭化水素環、または6員もしくは7員のヘテロ環等を表す。R¹ およびR² はそれぞれ水素原子、置換されてもよいアルキル等を表す。R³ は置換されてもよいアリール、置換されてもよい1-アリールアルキル等を表す。R⁴ は1つまたは2つあってよく、独立して水素原子、置換されてもよいアルキル等を表す。]

(2)

30

### 【特許請求の範囲】

【請求項1】 下記式で表されるキサンチン誘導体、そのプロドラッグまたはそれらの薬学上許容される塩。

[式中、環Eは6員もしくは7員の炭化水素環、または 6員もしくは7員のヘテロ環を表す。ここで、該炭化水 素環および該ヘテロ環は架橋してもよく、あるいは炭化 水素環またはヘテロ環と縮合してもよい。R<sup>1</sup> は水素原 子、置換されてもよいアルキル、置換されてもよいアル ケニル、置換されてもよいアルキニルまたは置換されて もよいシクロアルキルを表す。R2は水素原子、置換さ れてもよいアルキル、置換されてもよいアルケニルまた は置換されてもよいアルキニルを表す。R®は置換され てもよいアリール、置換されてもよいヘテロアリール、 置換されてもよい1-アリールアルキル、置換されてもよ 20 い1-ヘテロアリールアルキル、置換されてもよい2-アル ケニルまたは置換されてもよい1-(1-シクロアルケニル) アルキルを表す。R\* は1つまたは2つ存在し、独立し て水素原子、置換されてもよいアルキル、置換されても よいアルケニル、置換されてもよいアルキニル、置換さ れてもよいアミノまたは置換されてもよいアリールを表 す。「

# 【請求項2】 式:

で表される基が、下記式のいずれかで示される基である 請求項1記載のキサンチン誘導体、そのプロドラッグま たはそれらの薬学上許容される塩。

[式中、 $R^4$  は請求項1における意義と同義である。nは1 または2 を表す。]

#### 【請求項3】 式:

で表される基が、下記式のいずれかで示される基である 請求項1記載のキサンチン誘導体、そのプロドラッグま たはそれらの薬学上許容される塩。

[式中、R<sup>4</sup> は請求項1における意義と同義である。n は1または2を表す。]

【請求項4】 環Eがビベリジン、アゼバン、シクロへキサン、シクロへブタンまたはベンゼンである請求項1 記載のキサンチン誘導体、そのブロドラッグまたはそれらの薬学上許容される塩。

【請求項5】 R<sup>1</sup> が水素原子、C<sub>1-8</sub> アルキル、C 3-8 アルケニルまたはC<sub>3-8</sub> アルキニルである請求 項1~4のいずれか記載のキサンチン誘導体、そのブロ ドラッグまたはそれらの薬学上許容される塩。

【請求項6】  $R^2$  が水素原子、 $C_{1-a}$  アルキル、アリルまたはブロバルギルである請求項 $1\sim5$  のいずれか記載のキサンチン誘導体、そのブロドラッグまたはそれらの薬学上許容される塩。

【請求項7】 R® が下記式のいずれかの基である請求項1~6のいずれか記載のキサンチン誘導体、そのブロドラッグまたはそれらの薬学上許容される塩。

$$R^{5}$$
  $R^{5}$   $R^{5}$   $R^{10}$   $R^{5}$ 

【請求項8】 R<sup>®</sup> が下記式のいずれかの基である請求 50 項1~6のいずれか記載のキサンチン誘導体、そのブロ (3)

ドラッグまたはそれらの薬学上許容される塩。

[式中、R<sup>5</sup>、R<sup>6</sup>、R<sup>8</sup>、R<sup>8</sup>、R<sup>1</sup> ° およびR<sup>1</sup> 1 は、請求項7における意義と同義である。]

【請求項9】 R<sup>3</sup> がC<sub>1-8</sub> アルキル、C<sub>1-8</sub> アル コキシ、シアノ、トリフルオロメチル、塩素原子、臭素 原子もしくはヨウ素原子で2位で置換されたベンジル、 3-クロロ-2-ブテニルまたはプレニルである請求項1~ 6のいずれか記載のキサンチン誘導体、そのプロドラッ グまたはそれらの薬学上許容される塩。

【請求項10】 アミノ基が結合している原子が s p ® 炭素原子であり、R<sup>4</sup> がメチルまたはエチルであって、 その炭素原子に結合している請求項1~9のいずれか記 載のキサンチン誘導体、そのプロドラッグまたはそれら の薬学上許容される塩。

【請求項11】 R4 が水素原子である請求項1~9の いずれか記載のキサンチン誘導体、そのブロドラッグま 20 な新規なキサンチン誘導体に関する。 たはそれらの薬学上許容される塩。

【請求項12】 下記式で表されるキサンチン誘導体、 そのプロドラッグまたはそれらの薬学上許容される塩。

[式中、R<sup>13</sup> は水素原子、C<sub>1-8</sub> アルキル、C 。- 8 アルケニルまたはC。- 8 アルキニルを表す。R 30 プチド(PP)およびニューロペプチドY(NPY)等に代表さ 1 4 は水素原子、C<sub>1-3</sub> アルキル、アリルまたはブロ バルギルを表す。R<sup>1 5</sup> は下記式のいずれかの基を表

(R<sup>5</sup>、R<sup>6</sup>、R<sup>8</sup>、R<sup>8</sup>、R<sup>1</sup><sup>6</sup> およびR<sup>1</sup> は、請 求項7における意義と同義である。) R1 6 は1つまた は2つ存在し、独立して水素原子もしくはC, - 。アル 40 キルを表すか、またはメチレンもしくはエチレンとなっ てGを含む環を構成する炭素原子の1つと結合する。n は1または2を表す。Gは窒素原子またはメチンを表 す。ヿ

【請求項13】 Gが窒素原子である請求項12記載の キサンチン誘導体、そのプロドラッグまたはそれらの薬 学上許容される塩。

【請求項14】 nが1である請求項12または13記 載のキサンチン誘導体、そのブロドラッグまたはそれら の薬学上許容される塩。

【請求項15】 R<sup>16</sup> がメチルまたはエチルであっ て、アミノ基が結合している炭素原子に結合している請 求項12~14のいずれか記載のキサンチン誘導体、そ のプロドラッグまたはそれらの薬学上許容される塩。

【請求項16】 R<sup>14</sup> が水素原子である請求項12~ 14のいずれか記載のキサンチン誘導体、そのプロドラ ッグまたはそれらの薬学上許容される塩。

【請求項17】 請求項1~16のいずれか記載のキサ ンチン誘導体、そのプロドラッグまたはそれらの薬学上 10 許容される塩からなる医薬。

【請求項18】 請求項1~16のいずれか記載のキサ ンチン誘導体、そのプロドラッグまたはそれらの薬学上 許容される塩からなるジベブチジルベブチダーゼ\_IM阻 害剤。

## 【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、医薬として有用な 新規なキサンチン誘導体に関する。より詳しくは、ジベ ブチジルペプチダーゼ IV (DPP IV) 阻害剤として有効

[0002]

【従来の技術】DPP-IVは、体内に広範に存在するセリン プロテアーゼであり、N末端のジペプチドを水解遊離す るジベプチジルアミノベプチダーゼの一種であり、N末 端から2番目のアミノ酸がプロリンであるペプチドに特 に強く作用することから、プロリルエンドペプチダーゼ とも呼ばれている。DPP-IVは内分泌系や神経内分泌系、 免疫機能などに関与する様々な生体由来ペプチドを基質 とすることが知られている。パンクレアティックポリベ れるバンクレアティックポリペプチドファミリー、バソ アクティブインテスティナルポリベプチド(VIP)、グル カゴン様ペプチドー1 (GLP-1)、グルコース依存性イン スリノトロピックボリペプチド(GIP)および成長ホルモ ン分泌促進因子(GRF)等に代表されるグルカゴン/VIPフ ァミリー、そしてケモカインファミリーなど多くの生理 活性ペプチドがDPP-IVの基質となり、活性化/不活性化 や代謝促進などの影響をうけることが知られている(J.L angner and S. Ansorge編集 " Cellular Peptidases in Immune Functions and Disease2", Advances in Expe rimental Medicine and Biology Vol.477), DPP-IV/I, GLP-1のN末端から2アミノ酸(His-Ala)を切断する。切 断されたペプチドはGLP-1受容体に弱く結合するもの の、受容体の活性化作用を有さず、アンタゴニストとし て作用することが知られている(L.B.Knudsenら, Europe an Journal of Pharmacology, Vol.318, p429-435, 199 6)。このDPP-IVによるGLP-1の血中における代謝は非常 に迅速であることが知られており、DPP-IVの阻害により 血中の活性型GLP-1濃度の上昇が期待される(T.J.Kieffe 50 rら, Endocrinology, Vol.136, p3585-3596, 1995)。GL

30

P-1は糖分の摂取によって腸管から分泌されるペプチド であり、グルコース応答性の膵臓インスリン分泌に対す る主要な促進因子である。また、GLP-1は膵臓β細胞に おけるインスリン合成の促進作用や、β細胞増殖の促進 作用を有していることが知られている。さらに、消化管 や肝臓、筋肉、脂肪組織などにおいてもGLP-1受容体が 発現していることが知られており、GLP-1はこれらの組 織において、消化管活動や胃酸分泌、グリコーゲンの合 成や分解、インスリン依存性のグルコース取り込みなど に作用することが知られている。したがって、DPP-IV阻 10 害による血中GLP-1濃度の上昇により、血糖値に依存し たインスリン分泌の促進、膵臓機能の改善、食後高血糖 の改善、耐糖能異常の改善、インスリン抵抗性の改善な どの効果がもたらされると期待され、2型糖尿病(非イ ンスリン依存性糖尿病)の治療における有効性が期待さ れる(R.A.Pedersonら, Diabetes Vol.47, p1253-1258, 1998)。種々のDPP-IV阻害剤が報告(WO 98/19998、WO 00 /34241、WO 99/38501等)されており、WO 02/02560で は、ビペリジン環等を有するキサンチン誘導体がDPP-IV 阻害剤として有効であることが報告されている。

# [0003]

【発明が解決しようとする課題】本発明の課題は、DPP-IM阻害活性が高く、または安全性、毒性等で改善された 化合物を提供することにある。

#### [0004]

【課題を解決するための手段】本発明者らは、上記課題 を解決するために鋭意検討した結果、アミノ基を特定の 位置に有するキサンチン誘導体が、高いDPP-IV阻害活性 を有することを見出し、本発明を完成するに到った。

【0005】すなわち、本発明は、以下の通りである。 [1] 下記式で表されるキサンチン誘導体、そのブロ ドラッグまたはそれらの薬学上許容される塩。

「式中、環Eは6員もしくは7員の炭化水素環、または 6員もしくは7員のヘテロ環を表す。ここで、該炭化水 40 素環および該ヘテロ環は架橋してもよく、あるいは炭化 水素環またはヘテロ環と縮合してもよい。R1は水素原 子、置換されてもよいアルキル、置換されてもよいアル ケニル、置換されてもよいアルキニルまたは置換されて もよいシクロアルキルを表す。R<sup>2</sup> は水素原子、置換さ れてもよいアルキル、置換されてもよいアルケニルまた は置換されてもよいアルキニルを表す。R®は置換され てもよいアリール、置換されてもよいヘテロアリール、 置換されてもよい1-アリールアルキル、置換されてもよ い1-ヘテロアリールアルキル、置換されてもよい2-アル 50 ル、C<sub>3-6</sub>アルケニルまたはC<sub>3-6</sub>アルキニルであ

ケニルまたは置換されてもよい1-(1-シクロアルケニル) アルキルを表す。R<sup>4</sup> は1つまたは2つ存在し、独立し て水素原子、置換されてもよいアルキル、置換されても よいアルケニル、置換されてもよいアルキニル、置換さ れてもよいアミノまたは置換されてもよいアリールを表

【0006】[2] 式:

で表される基が、下記式のいずれかで示される基である [1]記載のキサンチン誘導体、そのプロドラッグまた はそれらの薬学上許容される塩。

「式中、R4 は前記と同義である。nは1または2を表

【0007】[3] 式:

で表される基が、下記式のいずれかで示される基である [1] 記載のキサンチン誘導体、そのプロドラッグまた はそれらの薬学上許容される塩。

$$-N = \begin{pmatrix} R^4 & R^4 & R^4 \\ (CH_2)_n & -N & (CH_2)_n & -N \\ NH_2 & NH_2 & NH_2 & NH_2 \end{pmatrix}$$

[式中、R<sup>4</sup> は前記と同義である。nは1または2を表 す。]

[4] 環Eがピペリジン、アゼパン、シクロヘキサ ン、シクロヘプタンまたはベンゼンである[1]記載の キサンチン誘導体、そのブロドラッグまたはそれらの薬 学上許容される塩。

【0008】 [5] R<sup>1</sup> が水素原子、C<sub>1-8</sub> アルキ

7

る[1]~[4]のいずれか記載のキサンチン誘導体、 そのプロドラッグまたはそれらの薬学上許容される塩、 [6] R<sup>2</sup> が水素原子、C<sub>1</sub> -  $_{3}$  アルキル、アリルま たはプロバルギルである [1]~[5]のいずれか記載

のキサンチン誘導体、そのプロドラッグまたはそれらの 薬学上許容される塩。

[7] R<sup>3</sup> が下記式のいずれかの基である[1]~ [6] のいずれか記載のキサンチン誘導体、そのプロド ラッグまたはそれらの薬学上許容される塩。

[式中、Xは、-O-、-S-、-SO-、-SO<sub>2</sub>-または-N(R<sup>12</sup>)-を表す。R<sup>5</sup>は水素原子またはC 1 - s アルキルを表す。R 6 は2位および/または3位 に1つまたは2つ存在し、独立して水素原子、ハロゲン 置換されてもよいC<sub>1-3</sub> アルキル、ハロゲン原子、C 1-3アルコキシ、シアノまたはメチレンジオキシを表 す。R<sup>7</sup> は1つまたは2つ存在し、独立して水素原子、 ハロゲン置換されてもよいC<sub>1-2</sub>アルキル、ハロゲン 原子、C<sub>1</sub> - <sub>s</sub> アルコキシまたはシアノを表す。R<sup>8</sup> は メチル、エチル、塩素原子または臭素原子を表す。R® は水素原子、メチル、エチル、塩素原子または臭素原子 を表す。R<sup>10</sup> は水素原子、メチルまたはエチルを表 す。R<sup>1 1</sup> は1つまたは2つ存在し、水素原子またはC 1 - 8 アルキルを表す。R12 は水素原子またはC 1-3アルキルを表す。]

[8] R<sup>3</sup> が下記式のいずれかの基である[1]~ [6] のいずれか記載のキサンチン誘導体、そのプロド 30 ラッグまたはそれらの薬学上許容される塩。

「式中、R<sup>5</sup>、R<sup>6</sup>、R<sup>8</sup>、R<sup>8</sup>、R<sup>1</sup><sup>0</sup> およびR<sup>1</sup><sup>1</sup> は、前記と同義である。]

【0009】[9] R<sup>3</sup>がC<sub>1-3</sub>アルキル、C 1-3アルコキシ、シアノ、トリフルオロメチル、塩素 原子、臭素原子もしくはヨウ素原子で2位で置換された 40 ペンジル、3-クロロ-2-プテニルまたはプレニルである [1]~[6]のいずれか記載のキサンチン誘導体、そ のプロドラッグまたはそれらの薬学上許容される塩。

[10] アミノ基が結合している原子がsp®炭素原 子であり、R<sup>4</sup> がメチルまたはエチルであって、その炭 素原子に結合している[1]~[9]のいずれか記載の キサンチン誘導体、そのブロドラッグまたはそれらの薬 学上許容される塩。

[11] R<sup>4</sup> が水素原子である[1]~[9]のいず

それらの薬学上許容される塩。

[12] 下記式で表されるキサンチン誘導体、そのブ ロドラッグまたはそれらの薬学上許容される塩。

[式中、R<sup>13</sup> は水素原子、C<sub>1-8</sub> アルキル、C 10 s - e アルケニルまたはC s - e アルキニルを表す。R 1 \* は水素原子、C<sub>1-8</sub> アルキル、アリルまたはプロ パルギルを表す。R<sup>1</sup> <sup>6</sup> は下記式のいずれかの基を表 す。

(R<sup>5</sup>、R<sup>8</sup>、R<sup>8</sup>、R<sup>8</sup>、R<sup>1</sup><sup>0</sup> およびR<sup>1</sup> は、前 記と同義である。) R16 は1つまたは2つ存在しく、 独立して水素原子もしくはCisアルキルを表すか。 またはメチレンもしくはエチレンとなってGを含む環を 構成する炭素原子の1つと結合する。 nは1または2を 表す。Gは窒素原子またはメチンを表す。]

「13 Gが窒素原子である「12 記載のキサンチ ン誘導体、そのプロドラッグまたはそれらの薬学上許容 される塩。

[14] nが1である[12]または[13]記載の キサンチン誘導体、そのプロドラッグまたはそれらの薬 学上許容される塩。

[15] R<sup>1</sup>  $^{\circ}$   $^{\circ}$ ノ基が結合している炭素原子に結合している [12]~ [14] のいずれか記載のキサンチン誘導体、そのプロ ドラッグまたはそれらの薬学上許容される塩。

[16] R<sup>14</sup> が水素原子である[12]~[14] のいずれか記載のキサンチン誘導体、そのブロドラッグ またはそれらの薬学上許容される塩。

[17] [1]~[16]のいずれか記載のキサンチ ン誘導体、そのプロドラッグまたはそれらの薬学上許容 される塩からなる医薬。

[18] [1]~[16]のいずれか記載のキサンチ ン誘導体、そのプロドラッグまたはそれらの薬学上許容 される塩からなるジペプチジルペプチダーゼ-IV阻害

【0010】「6員もしくは7員の炭化水素環」として は、飽和または不飽和の6員もしくは7員の炭化水素環 が挙げられる。飽和6員もしくは7員の炭化水素環とし ては、具体的にはシクロヘキサンおよびシクロヘプタン が挙げられる。不飽和6員もしくは7員の炭化水素環と しては、具体的にはシクロヘキセン、シクロヘプテン、 れか記載のキサンチン誘導体、そのプロドラッグまたは 50 シクロヘキサジエン、シクロヘプタジエン、ベンゼン等 が挙げられる。6員もしくは7員の炭化水素環のアミノ 基の好ましい置換位置としては、3位が挙げられる。 【0011】「6員もしくは7員のヘテロ環」として は、例えば、窒素原子、酸素原子および硫黄原子からな る群から任意に選ばれる1~3個のヘテロ原子を含む6 員もしくは7員のヘテロ環が挙げられる。具体的には、 ピベリジン。アゼパン、ピペラジン、モルホリン、ピリ ジン、ピラジン、ピリミジン、ピリダジン、ビラン、ト リアジン、チアジアジン、ジチアジン等が挙げられる。 好ましい6員もしくは7員のヘテロ環としては、飽和6 員もしくは7員のヘテロ環が挙げられ、さらに好ましく は、含窒素飽和6員もしくは7員のヘテロ環が挙げら れ、その中で特に好ましい具体例としては、ピペリジ ン、アゼバン等が挙げられる。含窒素飽和6員もしくは 7員のヘテロ環である場合は、ヘテロ環のキサンチンへ の結合位置としては、窒素原子が挙げられる。また、ア ミノ基の好ましい置換位置としては、キサンチンとの結

【0012】環Eにおける6員もしくは7員の炭化水素 環および6員もしくは7員のヘテロ環は架橋してもよ い。架橋基としては、例えばC<sub>1-4</sub> アルキレン鎖(メ タノ、エタノ、ブロバノ、ブタノ等)、C2 - 4 アルケ ニレン鎖(エテノ、プロベノ、ブテノ等)等が挙げら れ、好ましくはメタノ、エタノ等が挙げられる。架橋の 位置としては、特に限定はないが、例えば、アミノ基が 結合する炭素原子およびその炭素原子のβ位等が挙げら れる。

合位置から2つ目の位置 (β位) が挙げられる。

【0013】環Eにおける6員もしくは7員の炭化水素 環および6員もしくは7員のヘテロ環は、さらに炭化水 素環またはヘテロ環と縮合してもよい。縮合する炭化水 素環としては、例えば5~7員の飽和または不飽和の炭 化水素環が挙げられ、具体的にはベンゾ、シクロベンタ フ、シクロヘキサノ、シクロヘブタノ、シクロベンテ ノ、シクロヘキセノ、シクロヘブテノ等が挙げられる。 縮合するヘテロ環としては、例えば窒素原子、酸素原子 および硫黄原子からなる群から任意に選ばれる1~3個 のヘテロ原子を含む5~7員の飽和または不飽和ヘテロ 環が挙げられ、具体的には、フラノ、チエノ、ピロロ、 ピラゾロ、ピリド等が挙げられる。

【0014】「アルキル」としては、例えば直鎖または 40 分枝鎖のC<sub>1</sub> 。アルキル等が挙げられ、具体的にはメ チル、エチル、プロピル、1-メチルエチル、ブチル、1-メチルプロビル、2-メチルプロビル、ベンチル、1-メチ ルプチル、2-メチルプチル、1-エチルプロピル、ヘキシ ル、1-メチルベンチル、2-メチルペンチル、1-エチルブ チル等が挙げられる。好ましいアルキルとしては、直鎖 または分枝鎖のC, 、アルキルが挙げられ、特に好ま しくはメチル、エチルが挙げられる。「アルケニル」と しては、例えば直鎖または分枝鎖のC2-6アルケニル 等が挙げられ、具体的にはビニル、1-プロペニル、2-プ 50 アルケニルオキシ等が挙げられ、具体的にはビニルオキ

ロベニル、3-ベンテニル等が挙げられる。好ましいアル ケニルとしては、直鎖または分枝鎖のC。- 。アルケニ ルが挙げられる。ただし、アルケニルが炭素原子以外の 原子に結合する場合は、アルケニルは直鎖または分枝鎖 のC。- 。アルケニルが好ましく、特に好ましくはアリ ルが挙げられる。「アルキニル」としては、例えば直鎖 または分枝鎖のC。 e アルキニル等が挙げられ、具体 的にはエチニル、1-ブロピニル、2-プロピニル、3-ブチ ニル等が挙げられる。好ましいアルキニルとしては、直 10 鎖または分枝鎖のC。- 。アルキニルが挙げられる。た だし、アルキニルが炭素原子以外の原子に結合する場合 は、アルキニルは直鎖または分枝鎖のC。・・アルキニ ルが好ましく、特に好ましくはブロバルギルが挙げられ る。「シクロアルキル」としては、例えばC。- 。のシ クロアルキルが挙げられ、具体的にはシクロブロビル。 シクロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル、シク ロヘプチル、シクロオクチル等が挙げられる。

【0015】「置換アルキル」、「置換アルケニル」お よび「置換アルキニル」における置換基としては、例え 20 ばハロゲン原子、水酸基、アルコキシ、アルケニルオキ シ、アルキニルオキシ、アルカノイル、アルカノイルオ キシ、置換されてもよいアミノ、カルボキシル、アルコ キシカルボニル、シアノ、カルバモイル、スルファモイ ル等が挙げられ、これらの置換基が1または複数個独立 して置換してもよい。好ましい置換基としては、ハロゲ ン原子、アルコキシ、アルケニルオキシ、アルキニルオ キシ、アルカノイル、アルカノイルオキシ、アルコキシ カルボニル、シアノ等が挙げられる。「置換シクロアル キル」における置換基としては、例えばアルキル、アル 30 ケニル、アルキニル、ハロゲン原子、水酸基、アルコキ シ、アルケニルオキシ、アルキニルオキシ、アルカノイ ル、アルカノイルオキシ、置換されてもよいアミノ、カ ルボキシル、アルコキシカルボニル、シアノ、カルバモ イル、スルファモイル等が挙げられ、これらの置換基が 1または複数個独立して置換してもよい。好ましい置換 基としては、ハロゲン原子、アルコキシ、アルケニルオ キシ、アルキニルオキシ、アルカノイル、アルカノイル オキシ、アルコキシカルボニル、シアノ等が挙げられ る。

【0016】「アルコキシ」としては、例えば直鎖また は分枝鎖のC<sub>1-8</sub>アルコキシ等が挙げられ、具体的に はメトキシ、エトキシ、ブロポキシ、1-メチルエトキ シ、ブトキシ、1-メチルブロポキシ、2-メチルプロポキ シ、ペントキシ、1-メチルブトキシ、2-メチルプトキ シ、1-エチルプロボキシ、ヘキソキシ、1-メチルペント キシ、2-メチルペントキシシ、1-エチルブトキシ等が挙 げられる。好ましいアルコキシとしては、直鎖または分 枝鎖のC<sub>1-8</sub> アルコキシが挙げられる。「アルケニル オキシ」としては、例えば直鎖または分枝鎖のC2-6

シ、1-プロペニルオキシ、2-プロペニルオキシ、3-ベン テニルオキシ等が挙げられる。好ましいアルケニルオキ シとしては、アリルオキシが挙げられる。「アルキニル オキシ」としては、例えば直鎖または分枝鎖のC2-6 アルキニルオキシが挙げられ、具体的にはエチニルオキ シ、1-プロピニルオキシ、2-プロビニルオキシ、3-ブチ ニルオキシ等が挙げられる。好ましいアルキニルオキシ としては、プロバルギルオキシが挙げられる。「アルカ ノイル」としては、例えば直鎖または分枝鎖のCi-s アルカノイル等が挙げられ、具体的にはホルミル、アセ 10 に好ましくは、C 1 2 アルキルが挙げられる。「置換 チル、プロパノイル、ブタノイル等が挙げられる。「ハ ロゲン原子」としては、例えばフッ素原子、塩素原子、 臭素原子、ヨウ素原子等が挙げられる。「置換アミノ」 における置換基としては、例えばアルキル。アルカノイ ル等が挙げられ、これらの置換基が1または2個独立し て置換してもよい。

11

【0017】「アリール」としては、例えばCe -- 10 アリールが挙げられ、具体的にはフェニル、ユナフチ ル、2 ナフチル等が挙げられる。「置換アリール」にお ける置換基としては、例えばアルキル、アルケニル、ア ルキニル、ハロゲン原子、水酸基、アルコキシ、メチレ ンジオキシ、アルケニルオキシ、アルキニルオキシ、ア ルカノイル、アルカノイルオキシ、置換されてもよいア ミノ、カルボキシル、アルコキシカルボニル、シアノ、 カルバモイル、スルファモイル等が挙げられ、これらの 置換基が1または複数個独立して置換してもよい。R3 における好ましい置換基としては、ハロゲン置換されて もよいC<sub>1-8</sub>アルキル、ハロゲン原子、アルコキシ、 シアノ、メチレンジオキシ等が挙げられ、さらに好まし くは、C1-3 アルキル、C1-3 アルコキシ、塩素原 30 子、臭素原子、ヨウ素原子等が挙げられ、特に好ましく は、C<sub>1-8</sub>アルキルが挙げられる。R<sup>3</sup> における好ま しい置換基の置換位置としては、2位および/または3 位が挙げられ、特に好ましい位置としては、2位が挙げ られる。「置換1-アリールアルキル」における置換基と しては、置換アリールの置換基と同じものが挙げられ る。

【0018】「ヘテロアリール」としては、例えば窒素 原子、酸素原子および硫黄原子からなる群から任意に選 ばれる1~3個のヘテロ原子を含む5員または6員のへ 40 テロアリールが挙げられる。そのうち、5員へテロアリ ールの具体例としては、フリル、チエニル、イソキサゾ リル、イソチアゾリル、ビラブリル、イミダブリル、フ ラザニル等が挙げられる。6員へテロアリールの具体例 としては、ピリジル、ピラジニル、ビリミジニル、ピリ ダジニル、トリアジニル等が挙げられる。好ましいヘテ ロアリールとしては、フリル、チェニル等が挙げられ る。「置換へテロアリール」の置換基としては、例えば アルキル、アルケニル、アルキニル、ハロゲン原子、水 酸基、アルコキシ、アルケニルオキシ、アルキニルオキ 50 子等が挙げられる。

シ、アルカノイル、アルカノイルオキシ、置換されても よいアミノ、カルボキシル、アルコキシカルボニル、シ アノ、カルバモイル、スルファモイル等が挙げられ、と れらの置換基が1または複数個独立して置換してもよ い。R®における好ましい置換基としては、ハロゲン置 換されてもよいC<sub>1-3</sub>アルキル、ハロゲン原子、アル コキシ、シアノ、メチレンジオキシ等が挙げられ、さら に好ましくは、C, - 。アルキル、C, - 。アルコキ シ、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子等が挙げられ、特 1.ヘテロアリールアルキル」における置換基としては、 置換へテロアリールの置換基と同じものが挙げられる。 【0019】「置換2-アルケニル」および「置換1-シク ロアルケニル」における置換基としては、例えばアルキ ル、アルケニル、アルキニル、ハロゲン原子、水酸基。 アルコキシ、アルケニルオキシ、アルキニルオキシ、ア ルカノイル、アルカノイルオキシ、置換されてもよいア ミノ、カルボキシル、アルコキシカルボニル、シアノ、 カルバモイル、スルファモイル等が挙げられ、これらの 置換基が1または複数個独立して置換してもよい。好ま しい置換基としては、アルキル、ハロゲン原子、アルコ キシ等が挙げられ、特に好ましくは、C1-3アルキ ル、塩素原子、臭素原子等が挙げられる。 【0020】R®の好ましい例としては、

[式中、X、R<sup>5</sup>、R<sup>6</sup>、R<sup>7</sup>、R<sup>8</sup>、R<sup>9</sup>、R<sup>10</sup> お よびR<sup>11</sup>は、前記と同義である。〕が挙げられ、さら に好ましくは、

[式中、R<sup>6</sup>、R<sup>8</sup>、R<sup>8</sup>、R<sup>1</sup> ° およびR<sup>1</sup> ¹ は、前 記と同義である。〕が挙げられる。特に好ましくは、C 1-8アルキル、C1-8アルコキシ、塩素原子、臭素 原子もしくはヨウ素原子で2位で置換されたベンジル、 3-クロロ-2-ブテニルおよびプレニル等が挙げられる。 この中で、R<sup>6</sup>の好ましい例としては、C<sub>1-3</sub>アルキ ル、C1 - 3 アルコキシ、シアノ、トリフルオロメチ ル、塩素原子、臭素原子等が挙げられ、さらに好ましく は、C1-8アルキル等が挙げられ、特に好ましくは、 メチル、エチル、塩素原子が挙げられる。好ましい位置 としては2位が挙げられる。R®の好ましい例として は、メチル、エチル、塩素原子等が挙げられ、R®の好 ましい例としては、水素原子、メチル、エチル、塩素原

【0021】「プロドラッグ」としては、生体内で容易に加水分解されて、本発明のキサンチン誘導体を再生することができるものが挙げられる。具体的には、例えばキサンチン誘導体のアミノ基:-NH2が、-NHXに誘導された化合物等が挙げられる。ここで、Xは、以下の意義を有する。

(1)

(2)  $-COR^{1-7}$ 

(3) -COO-CR<sup>1</sup> \* (R<sup>1</sup> \* )-OCOR<sup>2</sup> °

# (4) $-COOR^{2-1}$

 $[R^{17}$  は水素原子、アルキルまたはアリールを表す。  $R^{18}$  および $R^{18}$  は独立して水素原子またはアルキルを表す。  $R^{29}$  は水素原子、アルキル、アリールまたはベンジルを表す。  $R^{29}$  は、アルキルまたはベンジルを表す。  $R^{29}$  は、アルキルまたはベンジルを表す。  $R^{29}$  がの基がよび(3)の基が 20挙げられる。 (3)の基の好ましいものとして、  $R^{18}$  が水素原子であり、  $R^{18}$  が水素原子、メチルまたはエチルであり、  $R^{29}$  が水素原子、メチルまたはエチルであるものが挙げられる。これらの化合物は、常法に従って製造することができる (J. Med. Chem. 35, 4727(1992)、 WO 01/40180等)。

【0022】本発明のキサンチン誘導体等は、徐放性製剤とすることも好ましい。その製剤としては、例えば、以下の書籍に記載のものが挙げられ、その記載に従って、製造することができる。

「粒子設計と製剤技術」 薬業時報社 川島嘉明編 1993年 「生物学的利用能」ソフトサイエンス社 永井恒司、園 部尚、森下亘通、山崎恒義編 1988年

「新・ドラッグデリバリーシステム」シーエムシー社 永井恒司監修 2000年

「CONTROLLED DRUG RELEASE OF ORAL DOSAGE FORMS」ELLIS HORWOOD社 JEAN-MAURICE VERGNAUD 1993年

【0023】「薬学上許容される塩」としては、例えば塩酸塩、臭化水素塩、硫酸塩、リン酸塩、硝酸塩等の無機酸塩、あるいは酢酸塩、プロピオン酸塩、コハク酸塩、乳酸塩、リンゴ酸塩、酒石酸塩、クエン酸塩、マレイン酸塩、フマル酸塩、メタンスルホン酸塩、p-トルエンスルホン酸塩、アスコルビン酸塩等の有機酸塩等が挙げられる。また、本発明には、キサンチン誘導体、そのプロドラッグまたはそれらの薬学上許容される塩の水和物、エタノール溶媒和物等の溶媒和物も含まれる。

【0024】本発明のキサンチン誘導体の好ましい例として、下記の化合物が例示できる。下表において用いられているD1~D22は、下表の末尾に記載する各置換基を意味する。

Y<sup>1</sup> N Y<sup>1</sup> N Y<sup>1</sup>

No.	Υ¹	Y <sup>2</sup>	Y <sup>3</sup>	γ4
1	CH <sub>3</sub>	СНз	Н	D1
2	CH <sub>3</sub>	СНз	2-CH <sub>3</sub>	D1
3	H	СНз	2-Br	<b>D1</b>
4	H	$OH_3$	3-CH <sub>3</sub>	D1
5	H	$\mathbb{G}_2H_{\mathbb{S}}$	2-1	D1
6	CH3	CH <sub>3</sub>	2-F	D1
7	$C_2H_5$	СНз	3-F	D1
8	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	CH <sub>3</sub>	2-CI	D1
9	H	CH <sub>3</sub>	3-C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	D1
10	H	$CH_3$	3-Br	D1
11	iso-C₄Hg	CH <sub>3</sub>	3-CI	D1
12	Н	СНз	2-CF3O	D1
13	H	CH <sub>3</sub>	2-C3H7	D1
14	H	CH <sub>3</sub>	2-CN	D1
15	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	$CH_3$	2-CH <sub>3</sub> O	D1

[0025]

(8)

1.0

-				
No.	Υ1	Y <sup>2</sup>	$\lambda_3$	$Y^4$
16	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	2-iso-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	D1
17	CH <sub>3</sub>	$CH_3$	2-C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	D1
18	H	$CH_3$	2-CF3	D1
19	H	CH3	3-CH <sub>3</sub> O	D1
20	H	C <sub>2</sub> H <sub>6</sub>	3-CN	D3
21	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	2-OF <sub>3</sub>	D1
22	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	$CH_3$	2.6-(CI) <sub>2</sub>	D1
23	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	2,3-(Cl) <sub>2</sub>	D1
24	Н	CH <sub>3</sub>	2,3-(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	D1
25	н	$CH_3$	2,3-OCH <sub>2</sub> O	D1
26	Н	$CH_3$	2-CI	D2
27	Н	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	2-CH <sub>3</sub>	D3
28	$(CH_3)_2C=CHCH_2$	CH <sub>3</sub>	2-C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	D4
29	CH3CH=CHCH2	$CH_3$	2-CN	D5
30	CH <sub>2</sub>	CH <sub>2</sub>	2-0H <sub>2</sub> 0	D2

[0026]

30

50

1	0	`
١	J	7

30

40

15 V <sup>5</sup> V <sup>1</sup> N N N V <sup>4</sup>									
No.	Y <sup>1</sup>	Y <sup>2</sup>	Υ <sup>3</sup>	Υ <sup>4</sup>	Υ <sup>5</sup>				
31	CH <sub>3</sub>	$\mathrm{CH}_3$	Н	D1	CH <sub>3</sub>				
32	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	3-CF <sub>3</sub>	D1	$CH_3$				
33	н	CH <sub>3</sub>	3-Sr	D1	$CH_3$				
34	н	$CH_3$	н	D1	$C_2H_5$				
35	н	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	2-CF3	D1	CaHs				
36	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	2-8r	D1	OH <sub>3</sub>				
37	CH <sub>3</sub>	СНз	2-CF3O	Di	CH <sub>3</sub>				
38	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	2-Ci	D1	CH <sub>3</sub>				
39	н	CH3	2-CH <sub>3</sub>	D1	CH <sub>3</sub>				
40	cycloC <sub>3</sub> H <sub>5</sub> -CH <sub>2</sub>	$CH_3$	3-Br	D6	CH <sub>3</sub>				
41	C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	CH <sub>3</sub>	3-CI	D7	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>				
42	Н	CH₃	2-CF3C	D7	$C_2H_5$				
43	н	CH <sub>3</sub>	2-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	D8	CH <sub>3</sub>				
44	Н	≎Нэ	2 CN	D8	$OH_3$				
45	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	$\mathrm{CH}_3$	2-CH <sub>3</sub> O	D10	CH3				

[0027]

No.	<b>Y</b> 1	$Y^2$	Y <sup>6</sup>	Y <sup>4</sup>
46	CH3	CH <sub>3</sub>	Н	D1
47	CH <sub>3</sub>	$CH_3$	3-CH <sub>3</sub>	D1
48	Н	СН₃	3-CI	D1
49	Н	CH <sub>3</sub>	3-CH <sub>3</sub> O	D1
50	Н	$C_2H_5$	2-CH3	D1
51	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	2-CI	D1
52	CH <sub>3</sub>	$QH_3$	2-CH <sub>3</sub> O	D1
53	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	4-CH <sub>3</sub>	D1
54	н	CH <sub>3</sub>	4-CI	D1
55	CH3CH(OH)(CH2)4	CH <sub>3</sub>	3-Br	D11
56	CH3CH(NH2)(CH2)4	$CH_3$	3-C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	D12
57	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	2-CF3O	D13
58	н	CH <sub>3</sub>	2-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	D14
59	Н	$CH_3$	2-CN	D15
60	C₂H <sub>5</sub>	CH <sub>3</sub>	2-CH <sub>3</sub>	D16

[0028]

20 [0029]

No	Υ1	Y <sup>2</sup>	Υ <sup>4</sup>	Y <sup>7</sup>
76	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	D1	2-fin
77	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	D1	3ーメチルー2ーチエニル
78	H	CH <sub>3</sub>	Di	3クロロー-4 メチルー2 - デエニル
79	н	CH <sub>3</sub>	D1	2-791
80	Н	$C_2H_5$	D1	4, 5-ジ <i>≯</i> チカ-2-29ル
81	$CH_3$	CH <sub>3</sub>	D1	5-7° ロモー2-フリル
82	CH <sub>3</sub>	CH3	Dt	3ーメチルー2ーフリル
83	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	D1	1-x5N-2-t" p9N
84	H	CH <sub>3</sub>	D1	4゚・・ヺテル・・1, 1゚・・ピ゚フュニル・・2・・イル
85	Н	CH2	D1	4'-トタフルオロメチルー1,1'-ゼフュニルー2ーイル
86	Н	CH <sub>3</sub>	D1	2" -977-1, 1'-t" 7x=x-2-4x
87	H	GH3	D1	2' -メトキシー1, 1' -ピフェニルー2ーイル
88	Н	CH <sub>3</sub>	D1	1ーペーンソーチェンー2ーイル
89	Н	CH <sub>3</sub>	D1	1ーパング フランー2ーイル
90	CH <sub>3</sub>	$CH_3$	D1	3-7" #-2-7==#

[0030]

Y N N N

No.	$Y_3$	Y <sup>2</sup>	Y <sup>4</sup>	Υ <sup>8</sup>
91	CH <sub>3</sub>	GH <sub>3</sub>	D1	1-(1-ナフチル)エチル
92	Н	$CH_3$	D1	1-(2-?9n)rfn
93	H	$CH_3$	D1	(2, 6ージ メチルシクロヘキスー1ーコンーしーイル) メチル
94	Н	$CH_3$	D1	(2, 3, 6, 6ーテトラメテルシクロヘキスー・1ーエンー1ーイル) メテル
95	Н	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	D1	(2, 6, 8-トリメテルシクロヘキスー1ーエンー1ーイル) メテル
96	H	$CH_3$	D1	2, 3-ジメテル-2-プテニル
97	Н	CH <sub>3</sub>	D1	2ーメテルー3ータロロー2ーソーテニル
98	Н	CH <sub>3</sub>	D1	3ーメテルー2ープ・テニル

る。

(10)

【0032】本発明のキサンチン誘導体は、例えば下記の方法によって製造することができる。

17

\* (環Eが環構成原子として窒素原子を有しており、その 窒素原子でキサンチン骨格と結合している場合)

製法A

[式中、R¹、R²、R³ およびR⁴ は前記と同義である。環E¹ は、6 員もしくは7 員の含窒素へテロ環を表し、その窒素原子でキサンチン骨格と結合する。該含窒素へテロ環はさらに炭化水素環またはヘテロ環と縮環してもよい。X¹ およびX² は独立して、ヨウ素原子、臭素原子、塩素原子、メタンスルホニルオキシ、トリフルオロメタンスルホニルオキシまたはpートルエンスルホニルオキシ等を表す。]

#### 【0033】1)工程1

化合物(2)は、不活性溶媒中、添加物の存在下または非存在下、化合物(1)を臭素と反応させることで合成することができる(J. Heterocycl. Chem. 37,1033 (2000)、J. Chem. Soc., Perkin Trans. 1 13, 1833 (1999)、J. Med. Chem. 38, 3838 (1995)等)。添加物としては、酢酸ナトリウム等が挙げられ、その添加量としては化合物(1)に対して通常1~5当量が挙げられる。臭素の使用量としては、化合物(1)に対して通常1~3当量が挙げられる。不活性溶媒としては、例えば水、アルコール(エタノール、メタノール、イソプロバノール等)、エーテル(1,4-ジオキサン等)、有機酸(酢酸、プロビオン酸等)、これらの混合溶媒等が挙げられる。反応温度としては、約20~約50℃の範囲から選択することができる。

【0034】2)工程2

化合物(4)は、不活性溶媒中、塩基の存在下、化合物 (2)を化合物(3)と反応させることにより合成する ことができる(J. Heterocycl. Chem. 37, 1033 (200 30 0), J.Chem. Soc., Perkin Trans. 1 13, 1833 (199 9)、J. Med. Chem. 38, 3838 (1995)等)。化合物 (3)の使用量としては、式(2)の化合物に対して通 常1~3当量が挙げられる。塩基としては、例えば炭酸ア ルカリ(炭酸カリウム、炭酸ナトリウム、炭酸水素カリ ウム、炭酸水素ナトリウム等)、水酸化アルカリ(水酸化 カリウム、水酸化ナトリウム等)等が挙げられ、好適に は、炭酸カリウム等が挙げられる。塩基の使用量として は、化合物(2)に対して通常1~5当量が挙げられる。 不活性溶媒としては、非プロトン性溶媒(ジメチルホル 40 ムアミド、ジメチルスルホキシド等)、エーテル(ジエチ ルエーテル、テトラヒドロフラン、1,4-ジオキサン 等)、ケトン(アセトン等)、これらの混合溶媒等が挙げ られ、好適には、ジメチルホルムアミド、ジメチルスル ホキシド等が挙げられる。反応温度としては、約10~約 50°Cの範囲から選択することができる。

【0035】R<sup>®</sup>が置換されてもよいアリールまたは置換されてもよいヘテロアリールの場合には上記の製造方法ではうまく反応しないことがある。その場合は、例えば化合物(3)の代わりに2位にニトロ基を有するR<sup>®</sup>

50 - X¹を用いて反応し(Farmaco, Ed. Sci. 34, 890 (1

979)等)、続いてそのニトロ基を水素原子に変換して (Chem. Pharm. Bull. 47, 857 (1999)等)、化合物 (4)を製造することもできる。ここで、好ましい X¹ としては例えば塩素原子が挙げられる。さらに、R³ が 置換されてもよいアリールまたは置換されてもよいへテロアリールである化合物 (4) は以下のようにして製造することもできる。

19

[式中、 $R^2$  は前記と同義である。 $R^3$  は置換されてもよいアリールまたは置換されてもよいヘテロアリールを表す。]化合物(a)と $R^3$  -N=Oを例えば無水酢酸中で反応させることによって化合物(b)を合成することができる(J. Org. Chem. 37, 4464 (1972)等)。 $R^3$  -N=Oの使用量としては、化合物(a)に対して通常 $1\sim5$ 当量が挙げられる。反応温度としては、約120~約180°Cの範囲から選択することができる。続いて、化合物(b)から、製法Aの工程1に記載された方法と同様にして、 $R^3$  が置換されてもよいアリールまたは置換されてもよいヘテロアリール化合物(4)を合成することができる。

## 【0036】3)工程3

化合物(6)は、不活性溶媒中、塩基の存在下、化合物(4)を化合物(5)と反応させることにより合成することができる。化合物(5)の使用量としては、化合物(4)に対して通常1~3当量用いる。塩基としては、例えば炭酸アルカリ(炭酸カリウム、炭酸ナトリウム、炭酸水素カリウム、炭酸水素ナトリウム等)、水酸化アルカリ(水酸化カリウム、水酸化ナトリウム等)、水素化アルカリ(水素化ナトリウム、水素化カリウム等)、アルコ\*

\*キシアルカリ(も-ブトキシカリウム等)等が挙げられ、 好適には、炭酸カリウム、水素化ナトリウム等が挙げられる。塩基の使用量としては、化合物(4)に対し通常 1~5当量用いる。不活性溶媒としては、例えば非プロトン性溶媒(ジメチルホルムアミド、ジメチルスルホキシド等)、エーテル(ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、1,4-ジオキサン等)、ケトン(アセトン等)、これらの混合溶媒等が挙げられ、好適にはジメチルホルムアミド等が挙げられる。反応温度としては、約10~約100°C 0の範囲から選択することができる。

### 【0037】4)工程4

(11)

20

化合物(7)は、不活性溶媒中、塩基の存在下または非 存在下、化合物(6)を環状2級アミンと反応させるこ とにより合成することができる。塩基としては、例えば トリエチルアミン、ピリジン、4-(ジメチルアミノ)ピリ ジン、N-メチルモルホリン等が挙げられ、好適にはトリ エチルアミン等が挙げられる。塩基の使用量としては、 化合物(6)に対し通常1~5当量が挙げられる。不活性 溶媒としては、アルコール(エタノール、メタノール、 イソブロパノール等)、エーテル(1,4-ジオキサン等)、 これらの混合溶媒等が挙げられる。反応温度としては、 約50~約120°Cの範囲から選択することができる。な お、上記製法Aでは、キサンチン誘導体(1)をブロム 化し、R°を導入して化合物(4)を製造する例を示し たが、R®を導入してからプロム化することもできる。 また、R<sup>2</sup> が水素原子である場合は、化合物(4)の製 造において、一般にR<sup>®</sup>が異なる窒素原子に導入された ものも副生しうるが、その副生物は通常の精製方法で容 易に除くことができる。

#### ) 【0038】製法B

(環Eが炭素原子でキサンチン骨格と結合している場合)

[式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$  および $R^4$  は前記と同義である。環 $E^2$  は、6 員もしくは7 員の炭化水素環、または 6 員もしくは7 員のヘテロ環を表し、その炭素原子でキサンチン骨格と結合する。該炭化水素環および該ヘテロ環はさらに炭化水素環またはヘテロ環と縮環してもよい。 $R^{2,2}$  は、アルキル等を表す。]

# 【0039】1) 工程1

化合物 (9) は、例えば無水酢酸中、化合物 (8) とシアノ酢酸を反応させ、無水酢酸を除去後、塩基で処理することによって合成することができる (Eur. 3. Med. C 10 hem. 25, 653 (1990)等)。シアノ酢酸の使用量としては、化合物 (8) に対して通常1~3当量が挙げられる。反応温度としては、約50~約100℃の範囲から選択することができる。無水酢酸の除去は、通常、減圧下、加熱して留去することによって行われる。塩基としては、例えば水酸化アルカリ(水酸化カリウム、水酸化ナトリウム等)等が挙げられる。水酸化アルカリは、通常10%~30%濃度の水溶液として用いられ、その水溶液を無水酢酸に対し体積比で1~1.5倍使用することができる。塩基で処理する際の反応温度としては、例えば約0~約40℃ 20の範囲から選択することができる。

#### 2) 工程2

化合物(10)は、例えば酢酸水溶液中、化合物(9)と亜硝酸ナトリウムを反応させることによって合成することができる(Eur. 3、Med. Chem. 25, 653 (1990)等)。亜硝酸ナトリウムの使用量としては、化合物(9)に対して通常1~2当量が挙げられる。水/酢酸の体積比は、通常5~20の範囲から選択することができる。反応温度としては、約5~約30°Cの範囲から選択することができる。

## 3) 工程3

化合物(11)は、例えばアンモニア水中、化合物(10)とハイドロサルファイトナトリウムを反応させることによって合成することができる(Eur、3. Med、Chem、25,653 (1990)等)。ハイドロサルファイトナトリウムは、化合物(10)に対して通常3~5当量が用いられる。アンモニア水は、通常10%~30%濃度の溶液として用いられる。反応温度としては、約20~約60°Cの範囲から選択することができる。

#### 【0040】4)工程4

化合物(13)は、例えば下記ステップ1およびステップ2からなる2段階の反応によって合成することができる。

## ステップ1

不活性溶媒中、縮合剤を用いて、必要に応じて塩基の存在下、化合物(11)と化合物(12)を縮合させる。縮合剤としては、例えば、実験化学講座(日本化学会編、丸善)22巻に記載されているものなどが挙げられ、具体的には、リン酸エステル類(シアノリン酸ジエチル、ジフェニルホスホリルアジド等)、カルボジイミ

ド類(1-エチル-3-(3-ジメチルアミノプロピル)-カルボ ジイミド・塩酸塩、ジシクロヘキシルカルボジイミド 等)、2,2 -ジビリジルジスルフィド等のジスルフィド 類とトリフェニルホスフィン等のホスフィン類を組み合 わせたもの、リンハライド類(N, N'-ビス(2-オキソ-3-オキサゾリジニル)ホスフィニッククロリド等)、アゾジ カルボン酸ジエチル等のアゾジカルボン酸ジエステルと トリフェニルホスフィン等のホスフィン類を組み合わせ たもの、2-ハロ-1-低級アルキルピリジニウムハライド 類(2-クロロ-1-メチルビリジニウムヨーダイド等)等が 挙げられる。塩基としては、通常の反応において塩基と して使用されるものであれば特に限定されないが、例え ばN-メチルモルホリン、トリエチルアミン、ジイソプロ ビルエチルアミン、トリブチルアミン、1,8-ジアザピシ クロ[5.4.0]ウンデカ-7-エン、1,5-ジアザビシクロ[4. 3.0]ノナ-5-エン、ピリジン、ジメチルアミノピリジ ン、ピコリン等の有機塩基等が挙げられる。不活性溶媒 としては、例えばエーテル(テトラヒドロフラン、ジエ チルエーテル、1,4 ジオキサン、1,2 ジメトキシエタン 20 等)、ハロゲン化炭化水素(ジクロロメタン、クロロホル ム、1,2-ジクロロエタン等)、非ブロトン性溶媒(N, N -ジメチルホルムアミド、ジメチルスルホキシド等)、こ れらの混合溶媒等が挙げられる。反応温度としては、約 -70~約80℃の範囲から選択することができる。

【0041】ステップ2

不活性溶媒中、無機酸、有機酸、または塩基の存在下、 ステップ1で合成された化合物から化合物(13)へと 変換する。無機酸としては、例えば硫酸、塩酸、硝酸等 の鉱酸等が挙げられ、水溶液として用いることもでき 30 る。有機酸としては、例えば酢酸、プロピオン酸等が挙 げられる。塩基としては、例えば炭酸アルカリ(炭酸カ リウム、炭酸ナトリウム、炭酸水素カリウム、炭酸水素 ナトリウム等)、水酸化アルカリ(水酸化カリウム、水酸 化ナトリウム等)等が挙げられ、水溶液として用いるこ ともできる。不活性溶媒としては、エーテル(1,4-ジオ キサン、テトラヒドロフラン、1,2-ジメトキシエタン 等)、アルコール(エタノール、メタノール、イソプロバ ノール等)等が挙げられ、有機酸を不活性溶媒として用 いることもできる。反応温度としては、約30~約100℃ 40 の範囲から選択することができる。ステップ2におい て、化合物(13)のR22が脱離した化合物が生成し た場合は、 "Comprehensive Organic transformatio n", R. C. ラロック著, VCH publisher Inc., p. 966-972, 1989に記載された方法等を用いて、エステル化 し、化合物(13)を合成することができる。 【0042】5)工程5

化合物(14)は、化合物(13)から、製法Aの工程 2に記載された方法と同様にして合成することができ る。また、製法Aの工程2と同様に、R<sup>®</sup>が置換されて 50 もよいアリールまたは置換されてもよいヘテロアリール

の場合には工程5の製造方法ではうまく反応しないことがある。その場合は、例えば化合物(3)の代わりに2位にニトロ基を有する $R^8-X^1$ を用いて反応し(Farmaco, Ed. Sci. 34, 890 (1979)等)、続いてそのニトロ基を水素原子に変換して(Chem. Pharm. Bull. 47, 857 (1999)等)、化合物(14)を製造することもできる。ここで、好ましい $X^1$ としては例えば塩素原子が挙げられる。

23

#### 6) 工程6

#### 7) 工程7

化合物(16)は、塩基存在下、不活性溶媒中、化合物(15)を加水分解することによって合成することができる。塩基としては、水酸化アルカリ(水酸化ナトリウム、水酸化カリウム等)等が挙げられ、通常、その水溶液として使用することができる。不活性溶媒としては、例えばアルコール(メタノール、エタノール、イソブロバノール等)等が挙げられる。反応温度としては、約50~約120°Cの範囲から選択される。

#### 【0043】8)工程8

化合物(17)は、例えば不活性溶媒中、化合物(1 6)のカルボキシル基を活性化し、アジ化ナトリウムと 反応させることにより合成することができる(J.Chem. Soc., Perkin Trans. 1 2519(1992)等)。カルボキシル 基を活性化する方法としては、通常用いられるものが使 用可能であり、例えば、 "ComprehensiveOrganic trans formation", R. C. ラロック著, VCH publisher Inc., p. 963-976、1989に記載された方法に従って実施する ことができる。その際に使用されるカルボキシル基の活 性化剤の具体例としては、例えばクロロギ酸アルキル (クロロギ酸エチル、クロロギ酸イソブロビル、クロロ ギ酸イソブチル、クロロギ酸n-ブチル等)、塩化ビバ ロイル、塩化2,4,6-トリクロロベンゾイル等が挙げら れ、好ましくは、クロロギ酸アルキル等が挙げられる。 クロロギ酸アルキルを用いるカルボキシル基の活性化方 法についてさらに説明すると、クロロギ酸アルキルの使 用量としては、例えば化合物(16)に対して1.0~1.5 当量の範囲が挙げられる。その際使用する塩基として は、例えばトリエチルアミン、ジイソプロピルアミン、 エチルイソプロピルアミン、ピリジン、4-(ジメチルア ミノ)ビリジン、N-メチルモルホリン等が挙げられ、好 ましい塩基としてはトリエチルアミン、N-メチルモルホ リン等が挙げられる。塩基の使用量としては、例えば化 合物(16)に対して1~3当量の範囲が挙げられる。反 応溶媒としては、例えばエーテル(テトラヒドロフラ ン、1,4-ジオキサン、ジエチルエーテル、メチル-t-ブ チルエーテル、エチレングリコールジメチルエーテル

チレン等)等が挙げられ、好ましくは、アセトン、テトラヒドロフラン、1,4-ジオキサン等が挙げられる。反応温度としては、約-20~約30℃の範囲が挙げられる。化合物(16)のカルボキシル基を活性化後、加えるアジ化ナトリウムの使用量としては、例えば化合物(16)に対して1.0~2.0当量の範囲が挙げられる。アジ化ナトリウムの水溶液を使用することもできる。反応温度としては、約10~約30℃の範囲が挙げられる。

# 【0044】9) 工程9

化合物(18)は、不活性溶媒中、化合物(17)を加熱することによって合成することができる(J.Chem. So c., Perkin Trans. 1 2519(1992)等)。不活性溶媒としては、例えば炭化水素系溶媒(ベンゼン、トルエン、キシレン等)等が挙げられる。反応温度としては、約50~約150℃の範囲から選択することができる。

#### 10) 工程10

20

化合物(19)は、不活性溶媒中、化合物(18)を加熱することによって合成することができる(J.Chem. So c., Perkin Trans. 1 2519(1992)等)。不活性溶媒としては、tert-ブタノール、tert-アミルアルコール等のアルコール系溶媒が挙げられる。反応温度としては、約80~約120℃の範囲から選択することができる。

【0045】以上の反応において、必要に応じて官能基 を保護することができる。保護基としては、公知の保護 基(例えば、Protective Groups in Organic Synthesi s, T.W.Greene, A Wiley-Interscience Publication(19 81) 等が使用できる。これらの保護基の導入および脱 保護は、公知の方法に従って実施できる。プロドラッグ は、常法に従って製造することができる。上記の製造方 30 法に従って、キサンチン誘導体およびそのプロドラッグ を製造した場合、ジアステレオマー混合物として得られ ることがある。その場合には、キサンチン誘導体、その プロドラッグまたはその製造中間体において、適当な精 製方法。例えばシリカゲルカラムクロマトグラフィーな どの方法によって各ジアステレオマーを分離、精製する ことができる。キサンチン誘導体およびそのプロドラッ グは、例えば水、メタノール、エタノール、アセトン等 の溶媒中で、薬学上許容される酸、例えば塩酸、シュウ 酸、メタンスルホン酸などと混合することで、塩にする 40 ことができる。また、本発明のキサンチン誘導体および そのブロドラッグが不整炭素または不整中心を有してい る場合は、適当な光学分割法、例えば酒石酸等の光学活 性な酸と付加塩を形成させた後、分別再結晶することに より光学活性な化合物として得ることもできる。

肥満治療、摂食障害の治療、HIV感染の治療、癌転移の 抑制。前立腺肥大症の治療、歯根膜炎の治療、および骨 粗髭症の治療に有用であることが予期される。

25

【0047】本発明のキサンチン誘導体、そのプロドラ ッグまたはそれらの薬学的に許容される塩は、治療に使 用する場合に、医薬組成物として、経口的または非経口 的(例えば、静脈内、皮下、もしくは筋肉内注射、局所 的、経直腸的、経皮的、または経鼻的) に投与すること ができる。経口投与のための組成物としては、例えば、 錠剤、カプセル剤、丸剤、顆粒剤、散剤、液剤、懸濁剤 10 などが挙げられ、非経口投与のための組成物としては、 例えば、注射用水性剤、もしくは油性剤、軟膏剤、クリ ーム剤、ローション剤、エアロゾル剤、坐剤、貼付剤な どが挙げられる。これらの製剤は、従来公知の技術を用 いて調製され、製剤分野において通常使用される無毒性 かつ不活性な担体もしくは賦形剤を含有することができ る。用量は、年齢、体重等の患者の状態、症状、投与経 路により変化するが、通常は成人(体重50kg)に対して、 本発明のキサンチン誘導体、そのプロドラッグまたはそ れらの薬学的に許容される塩を、0.1~1000mg/日、好ま 20 精製し、目的物(141 mg)を白色固体として得た。 しくは1~300mg/日を1日1回または2ないし3回に分 けて投与する。また、数日~数週に1回投与することも できる。また、本発明のキサンチン誘導体、そのプロド ラッグまたはそれらの薬学的に許容される塩は他の糖尿 病治療剤と併用することもできる。

### [0048]

【実施例】以下、実施例を挙げて本発明を更に詳細に説 明するが、本発明はこれらに限定されるものではない。 実施例におけるHPLC保持時間測定のHPLCの分析条件は以 下のとおりである。

カラム: Puresil C18(登録商標: Waters社製)

検出波長(UV): 254 nm

流速:1.0 ml/min

移動相:アセトニトリル/0.1% トリフルオロ酢酸水溶液 = 10/90~80/20(30 min間グラジエント)

【0049】実施例1

(14)

8-(3-アミノピベリジン-1-イル)-3-メチル-7-(3-メチル -2-ブテニル)-3,7-ジヒドロ-1H-ブリン-2,6-ジオン

参考例7で得られた8-ブロモ-3-メチル-7-(3-メチル-2-ブテニル)-3,7-ジヒドロ-1H-プリン-2,6-ジオン(415 m q)、3-アミノビベリジン・2 塩酸塩(344 mg)、およ びトリエチルアミン(552 μ1)のエタノール(8 m1)溶 液を80℃で、30時間攪拌した。反応溶液を25℃に冷却 後、水(100 ml)に注ぎ、酢酸エチル(100 ml)にて抽出し た。有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥し、ろ過後、 滅圧濃縮した。 残渣をカラムクロマトグラフィー (シリ カゲル: クロロホルム/メタノール= 20/1から5/1)で HPLC保持時間: 11.46 min.

<sup>1</sup>H NMR (400 MHz, DMSO- $d_6$ )  $\delta$  ppm 5.33-5.30 (m, 1H), 4.74-4.61 (m, 2H), 3.58-3.50 (m, 1H), 3.39-3.32 (m, 1H), 3.29 (s, 3H), 3.28-3.18 (m, 1H), 3.10-3.0 5 (m, 1H), 2.96-2.87 (m, 1H), 2.04-1.95 (m, 1H), 1.90-1.83 (m, 1H), 1.73 (s, 3H), 1.68 (s, 3H), 1.71-1.49 (m. 2H).

MS (FAB+) 333(Mf+1, 8%); HRMS (FAB+) calcd for  $C_{4.6}$  $H_{2,3}O_2N_6$  333.2038, found 333.2039.

【0050】実施例1と同様の方法で、対応する各参考 例化合物から実施例2~14の化合物を合成した。な お、実施例4の化合物はトリフルオロ酢酸塩として得 た。

$$\mathbb{R}^{8}$$
  $\mathbb{N}$   $\mathbb{N$ 

実施例番号	<sup>∤</sup> R <sup>a</sup>	n	<b>R</b> <sup>b</sup>	原料参考例番号
実施例2	H	1	ベンジル	参考例2
実施例3	Н	1	2-メチルベンジル	参考例3
実施例4	Н	2	2-メチルベンジル	参考例3
実施例5	Н	1	3-メチルベンジル	参考例4
実施例6	Н	1	2-フルオロベンジル	参考例5
実施例7	Н	1	3-フルオロベンジル	参考例6
実施例8	エチル	1	3-メチル-2-ブテニル	参考例12
実施例9	Н	1	2-クロロベンジル	参考例8
実施例10	Н	1	2-シアノベンジル	参考例9
実施例11	Н	2	3-メチル-2-ブテニル	参考例7
実施例12	Н	1	2-トリフルオロメチルベン:	ジル 参考例10
実施例13	Н	1	2-ブロモベンジル	参考例11
実施例14	Н	2	2-クロロベンジル	参考例8

#### 【0051】実施例2

 $^{1}$ H NMR(400MHz, CDCl $_{s}$ )  $\delta$  : ppm 7.42-7.20 (m, 5H), 5.50 (s, 2H), 3.53 (s, 3H), 3.43-3.38 (m, 1H), 3.30 -3.23 (m, 1H), 3.12-3.06 (m, 1H), 3.04-2.90(m, 1 H), 2.83-2.72 (m, 1H), 1.98-1.88 (m, 1H), 1.82-1.7 2 (m, 1H), 1.38-1.23 (m, 2H).

MS (FAB+) 355(M+1, 64%); HRMS (FAB+) calcd for C 18 H2 3 O2 N6 355.1882, found 355.1887.

## 実施例3

 $^{1}$ H NWR(400MHz, DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$ : ppm 7.21-7.09 (m, 3H), 6.63 (d, 3 = 7.4 Hz,1H), 5.28 (s, 2H), 3.34 (s, 3)H), 3.20-3.17 (m, 2H), 2.81-2.68 (m, 3H), 2.30 (S, 30 72 (d, 3 = 6.2 Hz, 2H), 4.05 (q, 3 = 7.1 Hz, 2H), 3H), 1.78 (m, 1H), 1.61 (m, 1H), 1.41 (m, 1H), 1. 22 (m, 1H).

# 実施例4

HPLC保持時間: 13.11 min.

<sup>1</sup>H NMR(400MHz, DMSO-d<sub>e</sub>)  $\delta$ : ppm 10.86 (s, 1H), 7.2 8-7.06 (m, 3H), 6.54-6.52 (m, 1H), 5.38-5.37 (m, 2 H), 3.90-3.79 (m, 1H), 3.61-3.45 (m, 2H), 3.34 (s, 3H), 3.29-3.21 (m, 2H), 2.30 (s, 3H), 1.92-1.81 (m, 1H), 1.78-1.67 (m, 1H), 1.60-1.39 (m, 3H), 1.3 8-1.27 (m, 1H).

#### 実施例5

<sup>1</sup>H NMR(400MHz, DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$ : ppm 7.20 (t, 3 = 7.5 H z, 1H), 7.07 (d, J = 7.5 Hz, 1H), 7.03 (s, 1H), 6. 94 (d, J = 7.6 Hz, 1H), 5.27 (dd, J = 16.1 and 18. 9 Hz, 2H), 3.31 (s, 3H), 3.27-3.24 (m, 2H), 2.81-2.68 (m, 2H), 2.56 (m, 1H), 2.26 (s, 3H), 1.78 (m, 1H), 1.63 (m, 1H), 1.50 (m, 1H), 1.13(m, 1H). 【0052】実施例6

<sup>1</sup>H NMR(400MHz, CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$ : ppm 7.24 (m, 1H), 7.15-

50 (s, 3H), 3.41 (m, 1H), 3.25 (m, 1H), 2.96-2.91 20 (m, 2H), 2.75 (m, 1H), 1.91 (m, 1H), 1.74 (m, 1H), 1.59 (m, 1H), 1.28 (m, 1H).

#### 実施例7

 $^{1}$ H NMR(400MHz, CDCl $_{*}$ )  $\delta$  : ppm 7.27 (m, 1H), 7.03-6.91 (m, 3H), 5.32 (dd, J = 16.0 and 17.8 Hz, 2H),3.49 (s, 3H), 3.40 (m, 1H), 3.26 (m, 1H), 2.98-2.9 2 (m, 2H), 2.76 (m, 1H), 1.94 (m, 1H), 1.77 (m, 1 H), 1.63 (m, 1H), 1.27 (m, 1H).

### 実施例8

<sup>1</sup>H NMR(400MHz,CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$ : ppm 5.36-5.33 (m, 1H), 4. 3.65-3.43 (m, 3H), 3.45 (s, 3H), 3.28-3.15 (m, 2 H), 2.08-1.95 (m, 2H), 1.89-1.79 (m, 1H), 1.75 (s, 3H), 1.72 (s, 3H), 1.70-1.59 (m, 1H), 1.23 (t, J = 7.1 Hz, 3H).

MS (FAB+) 361(M\*+1, 100%); HRMS (FAB+) calcd for C 18 H<sub>28</sub> O<sub>2</sub> N<sub>6</sub> 361.2351, found 361.2379.

## 実施例9

<sup>1</sup>H NMR(400MHz,CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$ : ppm 7.41-7.39 (m, 1H), 7. 25-7.21 (m, 2H), 6.93-6.91 (m, 1H), 5.45 (d, 3=140 7.0 Hz, 1H), 5.40 (d, J = 17.0 Hz, 1H), 3.52(s, 3) H), 3.40-3.36 (m, 1H), 3.29-3.25 (m, 1H), 2.93-2.86 (m, 2H), 2.71-2.65 (m, 2H), 1.91-1.89 (m, 1H), 1.70-1.69 (m, 1H), 1.58-1.55 (m, 1H), 1.28-1.24 (m, 1H).

#### 【0053】実施例10

 $^{1}$ H NMR(400MHz,CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$ : ppm 10.97 (s, 1H), 8.23-8.22 (m, 3H), 7.88 (dd,J = 1.0 and 7.7 Hz 1H), 7.67-7.63 (m, 1H), 7.51-7.47 (m, 1H), 7.08 (d, J = 7.8Hz, 1H), 5.50 (s, 2H), 3.57 (s, 3H), 3.39-3.28 7.03 (m, 3H), 5.40 (dd, J=16.0 and 22.0 Hz, 2H), 3. 50 (m, 2H), 3.14-3.08 (m, 2H), 2.88-2.87 (m, 1H), 1.9

3-1.92 (m, 1H), 1.79-1.77 (m, 1H), 1.79-1.77 (m, 2H).

29

#### 実施例11

<sup>1</sup> H NMR(400MHz,CDCT,)  $\delta$ : ppm 5.26-5.23 (m, 1H), 4.82-4.79 (m, 2H), 3.76-3.67 (m, 2H), 3.58-3.53 (m, 1H), 3.45 (s, 3H), 3.41-3.39 (m, 2H), 2.10-2.09 (m, 1H), 1.88-1.83 (m, 2H), 1.72 (s, 6H), 1.69-1.67 (m, 1H), 1.53-1.48 (m, 2H).

#### 実施例12

<sup>1</sup>H NMR(400MHz,CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$ : ppm 7.72–7.70 (m, 1H), 7. 10 51–7.48 (m, 1H), 7.42–7.38 (m, 1H), 6.98–6.96 (m, 1H), 5.55 (d, J = 18.4 Hz, 1H), 5.50 (d, J =18.4 Hz, 1H), 3.53 (s, 3H), 3.41–3.37 (m, 1H), 3.28–3.20 (m, 1H), 2.88–2.82 (m, 2H), 2.67–2.62 (m, 1H), 1.95–1.87 (m, 1H), 1.73–1.45 (m, 2H), 1.29–1.17 (m, 1H).

#### 実施例13

<sup>1</sup>H NMR(400MHz,CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$ : ppm 7.60-7.58 (m, 1H), 7. 28 7.24 (m, 1H), 7.18 7.14 (m, 1H), 6.89 6.86 (m, 1H), 5.41 (d, J = 17.1 Hz, 1H), 5.36 (d, J = 17.1 H 20 z, 1H), 3.52 (s, 3H), 3.41-3.34 (m, 1H), 3.33-3.26 (m, 1H), 2.95-2.85 (m,2H), 2.69-2.63 (m, 1H), 1.9 3-1.85 (m, 1H), 1.75-1.46 (m, 2H), 1.29-1.18 (m, 1 H).

#### 実施例14

 $^{1}$ H NMR(400MHz,CDCT,)  $\delta$ : ppm 7.43-7.38 (m, 1H), 7.27-7.19 (m, 2H), 6.83-6.80 (m, 1H), 5.53 (d, J = 1 8.5 Hz, 1H), 5.49 (d, J = 18.5 Hz, 1H), 3.58-3.53 (m, 1H), 3.51 (s, 3H), 3.50-3.42 (m, 1H), 3.38-3.3 0 (m, 1H), 3.18-3.04 (m, 2H), 1.89-1.28 (m, 6H). 【 0 0 5 4 】参考例 1

8-プロモ-3-メチル-3,7-ジヒドロ-1H-プリン-2,6-ジオ ン

(1)2-シアノ-N-[(メチルアミノ)カルポニル]アセト アミド

N-メチル尿素 (148.16 g) 及びシアノ酢酸 (184.80 g) の無水酢酸溶液 (500 ml)を70℃で3時間撹拌した。室温に冷却し、終夜放置した。析出した固体を濾取して減圧乾燥後、白色固体の目的物 (197.46 g)を得た。

 $^{1}$ H NMR(400MHz, DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$ : ppm 10.54 (s, 1H), 7.9 0 (s, 1H), 3.90 (s, 1H), 2.69 (m, 3H).

MS (EI+) 141(Mt, 62%).

(16)

(2) 6-アミノ-1-メチルウラシル

N -- メチルシアノアセチル尿素 (197.46 g) の10%水酸 化ナトリウム水溶液 (1400 ml) を70℃で2時間撹拌し た。室温に冷却し、濃塩酸を加えて液性をpH 6.0に調製 した。析出した固体を濾取して減圧乾燥後、白色固体の 目的物 (92.43 g) を得た。

<sup>1</sup>H NMR(400MHz, DMSO-d<sub>s</sub>)  $\delta$ : ppm 10.32 (s, 1H), 6.7 8 (s, 2H), 4.55 (s, 1H), 3.17 (s, 3H). MS (EI+) 141(M\*, 100%).

(3)6-アミノ-1-メチル-5-ニトロソウラシル -5°C下、6-アミノ-1-メチルウラシル (92.02 g) 及び 酢酸 (120 ml)を水 (1500 ml) に懸濁させ、亜硝酸ナ トリウム (49.48 g) の水溶液 (100 ml)を滴下して1時 間撹拌した。その後徐々に室温に昇温し、4時間撹拌した。再び0°Cに冷却して1時間撹拌した。析出した固体を 濾取して減圧乾燥後、水を含んだ赤紫色の粗生成物 (16 8.64 g)を得た。

<sup>3</sup> H NMR(400MHz, DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$ : ppm 12.91 (s, 1H), 3.1 8 (s, 3H).

MS (EI+) 170(M<sup>+</sup>, 100%).

【0055】(4)5,6-ジアミノ-1-メチルウラシル (3)で得られた粗生成の6-アミノ-1-メチル-5-ニトロ ソウラシル(168.64 g)を28%アンモニア水(1000 ml) に懸濁させ、亜ジチオン酸ナトリウム(390 g)を室温2 時間かけて徐々に加えた。50°Cで1時間撹拌し、その後 室温で終夜撹拌した。析出した固体を濾取し、減圧乾燥 0 して白色固体の目的物(105.41 g)を得た。

<sup>1</sup>H NMR(400MHz, DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$ : ppm 10.54 (br, 1H), 6. 13 (s, 2H), 3.21 (s, 3H).

MS (EI+) 156(M, 100%).

(5) 3-メチル-3,7-ジヒドロ-1H-プリン-2,6-ジオン5,6-ジアミノ-1-メチルウラシル(105.41 g)及びオルトギ酸トリエチル(500ml)のジメチルホルムアミド(500 ml)溶液に、濃塩酸(4 ml)を加えて120℃で2時間撹拌した。析出した固体を濾取し、ジメチルホルムアミド(300 ml)続いてジエチルエーテル(300 ml)で洗浄した。減圧乾燥して白色固体の目的物(83.00 g)を得た。

 $^{1}$ H NMR(400MHz, DMSO-d,)  $\delta$ : ppm 13.50 (s, 1H), 11. 11 (s, 1H), 8.02 (s, 1H), 3.37 (s, 3H).

MS (EI+) 166(M<sup>+</sup>, 100%).

(6) 8-プロモ-3-メチル-3,7-ジヒドロ-1H-ブリン-2,6 -ジオン

窒素雰囲気下、3-メチルキサンチン(16.61 q) 及び酢酸ナトリウム(16.41 q)の酢酸溶液(300 ml)に、室温で臭素(6.15 ml)を滴下して65℃で3時間撹拌した。 50 10℃に冷却した後、水(200 ml)を加えて30分間撹拌し

た。析出した固体を纏取して、酢酸-水 (1:1, 100 m 1)、つづいてジエチルエーテル (200 ml) で洗浄した。減圧乾燥後、白色固体の目的物 (17.12 q) を得た。

'H NMR(400MHz, DMSO-d,)  $\delta$ : ppm 14.31 (br, 1H), 1 1.21 (s, 1H), 3.32 (s,3H).

MS (EI+) 244(M', 100%).

【0056】参考例2

7-ベンジル-8-ブロモ-3-メチル-3,7-ジヒドロ-1H-ブリ ン-2 6-ジオン

25℃下、参考例1で得られた8-プロモ-3-メチル-3,7-ジ ヒドロ-1H-ブリン-2,6-ジオン (3.13 q)、ベンジルク ロライド (1.46 ml)、炭酸カリウム (1.76 g)、ジメチ ルホルムアミド (80 ml)の混合物を22時間攪拌した。反 応混合物を、飽和食塩水 (300 ml) に移し、酢酸エチル (2 20 00 ml) にて抽出した。有機層を無水硫酸マグネシウムで 乾燥し、ろ過後、減圧濃縮した。残渣をクロロホルムお よびエーテルから再結晶し、目的物 (333 mg)を得た。 <sup>1</sup>H NMR (400 MHz, DMSO-d。) δ: ppm 11.34 (s, 1H), 7.38-7.24 (m, 5H), 5.48(s, 2H), 3.32 (s, 3H)、 MS (FAB+) 335 (Mf+1, 6%); HRMS (FAB+) calcd for C₁。 H., O. N. Br 335.0143, found 335.0155.

【0057】参考例2と同様の方法で、参考例3~参考例11の化合物を合成した。

参考例番号	$R^b$
参考例3	2-メチルベンジル
参考例4	3-メチルベンジル
参考例5	2-フルオロベンジル
参考例6	3-フルオロベンジル
参考例7	3-メチル-2-ブテニル
参考例8	2-クロロベンジル
参考例9	2-シアノベンジル
参考例10	2-トリフルオロメチルベンジル
参考例11	2-ブロモベンジル

# 【0058】参考例3

<sup>1</sup>H NMR(400MHz, DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$ : ppm 11.31 (s, 1H), 7.3 1–7.06 (m, 4H), 5.47 (s, 2H), 3.36 (s, 3H), 2.38 (s, 3H).

## 参考例4

<sup>1</sup>H NMR(400MHz, DMSO-d<sub>e</sub>) δ: ppm 11.34 (s, 1H), 7.2 4 (m, 1H), 7.19-7.00 (m, 3H), 5.44 (s, 2H), 3.33

(s, 3H), 2.29 (s, 3H).

#### 参考例5

 $^3$ H NMR(400MHz, DMSO-d,)  $\delta$ : ppm 11.34 (s, 1H), 7.3 7 (m, 1H), 7.26 (m, 1H), 7.17 (m, 1H), 6.99 (m, 1 H), 5.54 (s, 2H), 3.35 (s, 3H).

32

#### 参考例6

<sup>1</sup>H NMR(400MHz, DMSO-d<sub>s</sub>)  $\delta$ : ppm 11.36 (s, 1H), 7.4 2 (m, 1H), 7.18-7.06 (m, 3H), 5.50 (s, 2H), 3.35 (s, 3H).

# 10 参考例7

<sup>1</sup>H NMR (400 MHz, CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$ : ppm 7.98 (s, 1H), 5.30 -5.26 (m, 1H), 4.92 (d, J = 6.9 Hz, 2H), 3.51 (s, 3H), 1.85 (s, 3H), 1.69 (s, 3H).

MS (FAB+) 313(M\*+1, 15%); HRMS (FAB+) calcd for C  $_{11}$  H<sub>1</sub>+ $_{12}$  N<sub>1</sub>8r 313.0300, found 313.0297.

【0059】参考例12

<u>8-プロモ-1-エチル-3-メチル-7-(3-メチル-2-プテニル)</u> -3,7-ジヒドロ-1H-プリン-2,6-ジオン



5°C下、参考例7で得られた8-ブロモ-3-メチル-7-(3-メ チル-2-ブテニル)-3,7-ジヒドロ-1H-ブリン-2,6-ジオン (800 mg)のジメチルホルムアミド(20 m1)溶液に対 し、水素化ナトリウム(1.53 mg、60%油性)を加え、1.5分 間攪拌した。ヨウ化エチル(306 μ1)を加え、25°C 下、1時間攪拌した。反応溶液を、飽和食塩水(200 m1) に移し、酢酸エチル(1.00 m1)にて抽出した。有機層を無 水硫酸マグネシウムで乾燥し、ろ過後、減圧濃縮した。 残渣をヘキサンで洗浄し、50°C下、減圧乾燥し、目的物 (493 mg)を得た。

<sup>3</sup>H NMR (400 MHz, CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$ : ppm 5.31–5.27 (m, 1H), 4.97 (d, J = 6.9 Hz,2H), 4.07 (q, J = 7.1 Hz, 2 H), 3.54 (s, 3H), 1.86 (s, 3H), 1.74 (s, 3H),1.25 (t, J = 7.1 Hz, 3H).

MS (FAB+) 341(M +1. 100%); HRMS (FAB+) calcd for C  $_{13}$  H $_{18}$  Q, N $_{4}$  Br 341.0613, found 341.0604.

【0060】試験例

ウシ血漿中DPP\_IVに対する阻害作用の測定方法
 DPP\_IV酵素を含むウシ血漿をアッセイバッファー(25mM Tris-HCl, 140mM NaCl, 10mM KCl, pH7.9) にて希釈し、50μ1をマイクロアッセイブレートに添加する。化合物溶液1μ1を添加、混合し、室温にてインキュベートした。基質(Glycyl-L-Proline 4-Methyl-Coumaryl-7-A mide、ペプチド研究所)をアッセイバッファーにて0.2m Mに希釈し50μ1を添加、攪拌し、室温にてインキュベーションした後、25%酢酸水溶液100μ1を添加して反応を停止させた。蛍光プレートリーダーを用いて、励起波長50 360nm、測定波長460nmにおける蛍光強度を測定した。基

質溶液添加前にあらかじめ25%酢酸水溶液を添加して反応を停止させたバックグラウンドウェルと化合物を添加しないコントロールウェルの蛍光強度の差を100%とし、化合物添加ウェルの蛍光強度を内挿し、化合物添加時の残存酵素活性を相対値として算出した。複数濃度の化合物添加時の相対残存酵素活性値から、酵素活性を50%阻害する化合物濃度をIC。。値として算出した。実施例2および4の化合物、並びに比較化合物としてWO 02/02560の実施例61の化合物を、本試験に供した。その結果を表1に示す。

【表1】

\*----

化合物	$IC_{so}$ (nM)
実施例2の化合物	75
実施例4の化合物	21
比較化合物	900

[0061]

【発明の効果】本発明によって、DPP-IM阻害活性が高 10 く、または安全性、毒性等で改善された化合物を提供す

\* ることができる。

フロントページの続き

(51)Int.Cl. <sup>7</sup>	識別記号	FΙ	テーマコード (参考)
A61P 3/04		A61P 3/04	
3/10		3/10	
13/08		13/08	
19/02		19/02	
29/00	1 0 1	29/00	1 0 1
31/18		31/18	
35/04		35/04	
37/00		37/00	
37/06		37/06	
41/00		41/00	
43/00	101	43/00	1 0 1
	1 1 1		1 1 1
	123		123